Temat : Tlenki węgla- podsumowanie

Ten temat to podsumowanie, już mówiliśmy o tych dwóch tlenkach.

1. Tlenek węgla( II)

wzór sumaryczny CO

nazwa zwyczajowa: czad

nazwa systematyczna: tlenek węgla(II)

Ma silne własności toksyczne.

Właściwości fizyczne:

• w temperaturze pokojowej bezbarwny, bezwonny i niedrażniący gaz

• trudno rozpuszczalny w wodzie

Właściwości chemiczne:

• palny (na powietrzu pali się niebieskim płomieniem tworząc dwutlenek węgla)

• ma właściwości redukujące

Źródła

• erupcje wulkanów

• naturalne pożary roślinności

• spaliny samochodowe (silniki wysokoprężne)

• spalanie odpadów komunalnych i rolniczych

• wadliwa instalacja grzewcza i wentylacyjna

1. Tlenek węgla (IV)

Wzór sumaryczny  CO2  
nazwa systematyczna : Tlenek węgla (IV)

Własności fizyczne:

* bezbarwny, bezwonny gaz
* bez smaku
* jest niepalny i nie podtrzymuje palenia
* słabo rozpuszcza się w wodzie

Właściwości chemiczne

* wykrywany za pomocą wody wapiennej

Zastosowanie:

* w produkcji gazowanych napojów
* w produkcji gaśnic
* w chłodnictwie (jako suchy lód)

<https://www.youtube.com/watch?v=RLEUQFgukzo>

Na koniec proszę, aby znalazła się tabelka ze strony 132 z podręcznika